Method for obtaining aryl ethers and thio ethers

Patent number:

PT102361

Publication date:

2001-03-30

Inventor:

PEREIRA MARIA FLORBELA BENTO M (PT); ROMAO

CARLOS JOSE CRISPIM (PT); CORREIA PEDRO

BRITO (PT); FERNANDES ANA CRISTINA SILVA (PT)

Applicant:

HERBEX PRODUTOS QUIMICOS LDA (PT)

Classification:

- international:

B01J19/08; C07C319/00

- european:

Application number: PT19990102361 19990922 Priority number(s): PT19990102361 19990922

Abstract of PT102361

Aryl ethers and thio ethers are obtained by the use of microwave radiation, by reaction of thiol or phenol with a composition containing a halogenated derivative or similar.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



(11) Número de Publicação: PT 102361 A

(51) Classificação Internacional: (Ed. 7)
B01J019/08 A C07C319/00 E

(12) FASCÍCULO DE PATENTE DE INVENÇÃO

(22) Data de depósito: 1999.09.22	(73) Titular(es): HERBEX - PRODUTOS QUÍMICOS LDA ESTRADA DE ALBARRAQUE 2710 SINTRA	PT
(30) Prioridade:		
(43) Data de publicação do pedido: 2001.03.30 (45) Data e BPI da concessão:	(72) Inventor(es): MARIA FLORBELA BENTO MARTINHO DE SÁ PEREIRA CARLOS JOSÉ CRISPIM ROMÃO PEDRO BRITO CORREIA ANA CRISTINA SILVA FERNANDES	PT PT PT PT
	(74) Mandatário(s):	

(54) Epígrafe: MÉTODO DE OBRENÇÃO DE ARILÉTERES E TIOÉTERES UTILIZANDO RADIAÇÃO MICRO-ONDAS

(57) Resumo:

ARILÉTERES; TIOÉTERES; RADIAÇÃO; MICRO-ONDAS

REST AVAILABLE COPY

Telefic 01 888 31 51 /2/3
Lipha Azni 01 888 10.78 Fax: 01 887 53 08 / 886 00 66
E-mail: inpl @ mail telepoc.pt



PAT/MOD4 (ver instruções)

				DA PROPRIEDADE INDUSTRIA	V.
PAT. INV.	MOD. UTI. MOD.	IND. DES. IND.	☐ TOP SEMIC.	CHASSIFICACACHTHICHAIGICHAILLIA	
	№ de Obje	ctos Nº de D	esenhos		
N 02361	DATA DO PEDIDO	/(22)			
REQUERENTE (71)					
(NOME E MORADA)					
Estrada de	DUTOS QUIMICO Albarraque-	OS SA Sintra			
1	2710 TEL. 915		-	·	
INVENTOR (ES) / A	UTOR (ES)				
Ana Cristin	a Silva Ferna	ndes, Maria	Florbela F	Bento Martinho de Sá	
Pereira, Ca	rlos José Cri	spim Romão e	Pedro Bri	ito Correia.	
REIVINDICAÇÃO DE	E PRIORIDADE (S) (30)				
DATA DO PEDIDO	PAÍS DE ORIGEM	N° DO PEDIDO			
			4		
į					
EPÍGRAFE (54)			 		_
(
					1
"Método de o tioéteres ut	btenção de ar ilizando radi	iléteres e			
-ondas"		agao micro-			
RFSUMO (max 150 pala	vras) (57)	·			╛
			_		1
ariléteres	e invenção de s por reacção	de um tiol	eparação de ou fenol c	tioéteres e om um composto	
derivado h	nalogenado to	mence rejer	rado (bor	exemplo : um	1
radiação m	icro-ondas. E	sta técnica	llado, etc permite a	.) utilizando preparação de	1
	éteres e aril nutos e na au			rendimentos	
.		sencia de so	olvente.		1
					-
					1

DESCRIÇÃO

Método de obtenção de tioéteres e ariléteres utilizando radiação de micro-ondas.

1. Domínio técnico da invenção

Indústria química e farmacêutica

2. Estado da técnica anterior

Os ariléteres são intermediários de grande importância na síntese do Nimesulide que possui actividade anti-inflamatória, analgésica e antipirética.

A preparação de ariléteres pelo método de condensação de Ullmann ocorre por reacção entre um halogeneto de arilo e um fenolato utilizando como catalisador um sal de cobre (II), cobre (I) ou cobre (0). Este método apresenta, no entanto, a desvantagem de utilizar longos tempos e elevadas temperaturas de reacção, que se situam entre 100-300 °C. Há ainda que referir a formação de compostos secundários nesta reacção, tais como bifenilos e fenilos resultantes da redução dos halogenetos de arilo. 1

Os tioéteres são também utilizados como intermediários na preparação de compostos bioactivos como, por exemplo, os compostos anti-úlceras omeprazole, lansoprazole, pantoprazole e a ranitidina.

Existem vários métodos para a preparação dos tioéteres precursores destes compostos anti-úlceras que envolvem a reacção entre um tiol e um derivado halogenado. Estes métodos diferem essencialmente no solvente e na base utilizados. Entre outros, os sistemas, mais utilizados são EtOH / H₂O / NaOH,³ MeOH / NaOH,⁴ acetona / K₂CO₃,⁵ DMF / NaH,⁶ tolueno / KOH / 18-coroa-6 ⁷ DMF / NaH /18-coroa-6.⁸

A temperatura e o tempo reaccional variam também consoante o método utilizado, sendo estas reacções muitas vezes realizadas à temperatura de refluxo e durante várias horas. Os rendimentos obtidos por estes métodos situam-se na gama de 50-85%.

A aplicação de radiação ultra-sónica foi também estudada em reacções de preparação de tioéteres, e ariléteres, tendo permitido a síntese destes compostos em pequenos tempos reaccionais, à temperatura ambiente e com excelentes rendimentos.

3. Exposição da invenção

Nos últimos anos tem havido um interesse crescente na utilização da radiação de micro-ondas na síntese orgânica.¹¹ Este tipo de reacções não convencionais revela vantagens substanciais tais como: (i) Diminuição da degradação térmica e aumento da selectividade.¹² (ii) Aumento do rendimento em condições heterogéneas.¹³

De facto, estas reacções são fortemente limitadas na presença de solventes, pois estes atingem o ponto de ebulição muito rapidamente (~1 min) quando expostos a radiação de micro-ondas. Consequentemente, desenvolvem-se altas pressões, o que leva ocasionalmente a danos no reactor, no material e mesmo no forno de micro-ondas. A substituição do solvente por um suporte sólido tal como alumina, sílica ou outro, conjuntamente com a radiação de micro-ondas conduz a bons resultados sob uma forma simples e segura. 14

A presente invenção descreve um método novo de preparação de tioéteres e ariléteres a partir de um tiol ou fenol e de um derivado halogenado, tosilado, mesilado, etc. na presença de radiação micro-ondas. Para o efeito utilizou-se um forno de micro-ondas doméstico.

Os tioéteres (I), (II), (III) e (IV) foram preparados com excelentes rendimentos por reacção entre os tióis e os derivados clorados correspondentes, expostos durante 1 minutos a uma radiação de 350 W potência. Esta reacção foi também realizada a partir de derivados bromados ou iodados, mesilados e tosilados.

A aplicação deste método à reacção entre um halogeneto de arilo e um fenolato permitiu melhorar e simplificar consideravelmente a preparação de ariléteres, possibilitando a sua obtenção em apenas alguns minutos com bons rendimentos, o que se traduz numa economia de energia e aumento de produtividade.

$$R_1$$
 X
 O
 Na^+
 R_1
 O
 R_4
 R_2
 R_3

EXEMPLO 1

A solução de 5-metoxi-2-mercaptobenzimidazole (400 mg, 2,21 mmol) e NaOH (2 eq.) em EtOH (10 ml) foi agitada à temperatura ambiente durante 10 minutos. Após adição de 2-clorometil-4-metoxi-3,5-dimetilpiridina (2,21 mmol) e de alumina básica (1,5 g) a mistura reaccional foi evaporada à secura. A mistura sólida obtida foi sujeita a radiação micro-ondas durante 1 minuto à potência de 350 W. Em seguida, a mistura foi extraída com diclorometano e evaporada. O tioéter foi recristalizado em acetona (η= 96%).

EXEMPLO 2

Misturou-se o o-cloronitrobenzeno (5 g; 0,03 mol) com éter metílico de polietilenoglicol 5000 (5 g), fenolato de sódio (3,7 g; 0,03 mol) e CuCl (0,3 g, 0,1 eq).

A mistura reaccional foi sujeita a radiação de micro-ondas (215 W) durante 6 minutos. Após esse período, a mistura reaccional foi filtrada e concentrada.

O resíduo foi destilado sob vácuo obtendo-se o 2-fenoxinitrobenzeno sob a forma de um óleo laranja de p eb. 20,01bar 140 °C (Rendimento 85 %).

BIBLIOGRAFIA

- 1. A.A. Moroz e M.S. Shvartsberg, Russ. Chem. Rev., 1974, 43, 679.
- 2. G.G.I. Moore e J.K. Harrington, USP 3, 840, 597 (1974).
- 3. USP 4,255,431 (1981).
- Jpn. Kokai Tokkyo Koho JP 62,145,084 (1987)
- 5. Faming Zhuanli Shenqing Gongkai Shuomingshu CN 85,103,357 (1986)
- 6. Jpn. Kokai Tokkyo Koho Jp 62,145,069 (1987)
- 7. Jpn. Kokai Tokkyo Koho Jp 60,193,984 (1985).
- *8. Eur. Pat. Appl. Ep 239, 129 (1987).
 - 9. Patente Portuguesa, 102114 N (1998).
 - 10. Patente Portuguesa, 102315 Z (1999).
 - 11. S.Caddick, Tetrahedron, 1995, 51, 10403.
 - 12. R. Laurent, A. Laporterie, J. Dubac, J. Berlan, S. Lefeuvre e M. Audhuy, J. Org. Chem., 1992, 57, 7099.
 - 13. G. Bram, A. Loupy, M. Madjoub, E. G. Gutierrez, E. Ruiz-Hitzky, *Tetrahedron*, 1990, 46, 5167.
 - 14. E. Gutierrez, A. Loupy, G. Bram, E. Ruiz-Hitzky, Tetrahedron Lett, 1989, 30, 945.

Assinatura Data

5

REIVINDICAÇÕES

la Processo de preparação dos tioéteres com a fórmula (I), (II), (III), (IV) e dos ariléteres (V), (VI), (VII), (VIII), (IX) e (X):

$$\begin{matrix} R_1 & & & \\ & & &$$

- (I) $R_1 = CH_3$, $R_2 = NO_2$, CI, Br, I, OCH_3 , $R_3 = CH_3$, $R_4 = OCH_3$, $R_5 = H$
- (II) $R_1 = H$, $R_2 = NO_2$, Cl, Br, I, $R_3 = CH_3$, $R_4 = H$, $R_5 = H$
- (III) $R_1 = H$, $R_2 = NO_2$, Cl, Br, I, $R_3 = OCH_3$, $R_4 = H$, $R_5 = OCHF_2$

(IV) $R_1 = H, CH_3, CH_2N(CH_3)_2$

$$R_2$$
 R_3 R_3

- (V): $R_1=NO_2$, $R_2=H$, $R_3=H$
- (VI): $R_1=H$, $R_2=NO_2$, $R_3=H$
- (VII): R_1 =H, R_2 =OMe, R_3 =H
- (VIII): $R_1=H$, $R_2=H$, $R_3=F$
- (IX): $R_1=H$, $R_2=H$, $R_3=COH$
- (X): $R_1=H$, $R_2=H$, $R_3=C1$

caracterizado pela reacção entre um tiolato ou fenolato com um composto contendo um grupo rejeitado apropriado (Cl, Br, OTs, OMs, OTf, etc.).

2ª Processo de preparação de tioéteres e ariléteres de acordo com a 1º reivindicação caracterizado pela utilização de radiação de micro-ondas.

3ª Processo de preparação de tioéteres e ariléteres de acordo com a 1º reivindicação caracterizado pela ausência de solvente.

4ª Processo de preparação de tioéteres e ariléteres de acordo com a 1° reivindicação caracterizado pela utilização de suportes sólidos.

5ª Processo de preparação de tioéteres e ariléteres de acordo com a 4º reivindicação caracterizado pela utilização de suportes sólidos tais como alumina, sílica, carbonato de sódio ou potássio, montmorillonite e polietilenoglicóis de massa molecular variável.

Assinatura

Data